



Mi Universidad

Ensayo

Nombre del Alumno: Vanessa Citlalli Morales Coutiño

Nombre del tema: NOMENCLATURA Y OBTENCIÓN DE COMPUESTOS INORGÁNICOS

Parcial: 4

Nombre de la Materia: Química I

Nombre del profesor: María de los ángeles Venegas Castro

Nombre de la Licenciatura: Recursos humanos

Cuatrimestre: primero

INTRODUCCION

En este ensayo resumiré temas muy interesantes de la química ya que en nuestra vida cotidiana estamos rodeados de esta, los temas son ecuaciones y reacciones químicas, reacciones reversibles e irreversibles, reacciones exotérmicas y endotérmicas, leyes de conservación, compuestos orgánicos e inorgánicos y la importancia de cada uno.

Estos temas son muy interesantes e importantes que los conozcamos con profundidad ya que nos ayuda en nuestra vida cotidiana y nos permiten realizar actividades ya sean laborales, educativas etc.

Las ecuaciones y reacciones químicas se pueden presentar en diferentes circunstancias tal vez nosotros no nos demos cuenta, pero estas están presentes, estas pueden combinarse para darle posición a otra sustancia, a este tipo de combinaciones de sustancias se le conoce como reacciones o transformaciones químicas.

Una reacción química es la cual sufre un cambio en un determinado tiempo para que una o varias sustancias se transformen, y sean diferentes que al inicio.

Algo que debemos tomar en cuenta es que las sustancias que inician la reacción se le conoce como reactivos y la que lo termina se le conoce como producto.

Para que estos reactivos se puedan transformar sus enlaces deben romperse y por ende sus átomos deben separarse, luego estos átomos se unen formando nuevos enlaces y así tener los productos.

Una ecuación química es aquella que representa gráficamente la información de lo que ha sucedido en una reacción química.

Existen muchos tipos de reacciones químicas también como pueden reaccionar etc., para poder clasificar estas es necesario tomar en cuenta cada una de sus características que existen entre estas y tomar en cuenta cómo reaccionan, estas se pueden clasificar en reacciones de combinación o síntesis, reacciones de descomposición o de análisis, reacciones de sustitución simple o desplazamiento sencillo y reacciones por doble sustitución, desplazamiento doble o de metátesis.

La reacción de síntesis o adición son las que dos o más sustancias se combinan para formar un producto. La reacción de descomposición o análisis son las que se puede hacer una reacción a partir de una sola sustancia. La reacción de sustitución o desplazamiento simple es en donde reacciona un compuesto y elemento, en este tipo de reacción al momento que el elemento se desplaza puede ser un metal o un no metal.

Para saber si habrá una reacción por desplazamiento tenemos que tomare en cuenta la reactividad de los metales y los halógenos.

Las reacciones reversibles e irreversibles estas las encontramos en nuestra vida cotidiana ocurren solamente hacia un mismo lado (dirección), son todas aquellas que no podemos regresar a su estructura original un ejemplo sería una pelota ponchada ya no podemos inflarla de nuevo ya que su estructura está dañada, las reacciones que solo ocurren hacia una sola dirección se le denomina irreversibles. La reacción reversible es todo lo contrario, lo que ocurre en esta es que puede ocurrir en distintas direcciones, podemos regresar a su estructura original un ejemplo sería una hoja arrugada la podemos volver a su estructura original.

Las reacciones exotérmicas y endotérmicas, en estas surgen intercambios de energía, la ruptura de los enlaces de los reactivos requiere consumo de energía. La formación de nuevos enlaces en los productos libera energía.

En las reacciones endotérmicas la energía que se utiliza en la ruptura de los enlaces es mayor que en la que se libera en la formación de los productos, en estas reacciones podemos observar la absorción de energía. En las reacciones exotérmicas la energía utilizada en la ruptura de los enlaces es menor que la liberada en la formación de los productos, observamos el desprendimiento de luz y calor.

La Nomenclatura fue descubierta en 1787 por Lavoisier y Guyton, se le llama así ya que Nomen proviene de nombre y Clatura proviene de clave.

La Nomenclatura es una rama de la química que asigna nombres claves para la identificación de los compuestos químicos. En 1919 surgió la UIPAC (Unión Internacional de química pura y aplicada) Es una asociación que sistematiza la nomenclatura actual, existen tres nomenclaturas reconocidas.

Tipos de Nomenclatura, Tradicional, Stock, Sistemática, la tradicional reconoce el número de oxidación como dato más importante. Stock identifica el número de oxidación utilizando número romanos. La Sistemática utiliza prefijos en griego y latín.

Los compuestos orgánicos presentan carbono en su estructura molecular se divide en carbohidratos, lípidos, proteínas y ácidos nucleicos.

Los compuestos inorgánicos no presentan carbono en su estructura molecular, son divididos por binarios en estos se encuentran 2 elementos, los terciarios en estos se encuentran 3 elementos y los cuaternarios se encuentran 4 o más elementos.

Los binarios se dividen en Sales (Unión Metal + No metal), Ácidos (Unión Hidrógeno + No metal), Óxidos (Unión Oxígeno + Metal), Hidruros (Unión Oxígeno + No metal).

Los no metales son aquellos que aceptan y los metales ceden.

CONCLUSION

Para terminar, es muy importante tener el estudio correcto sobre estos temas para poder entenderlos de una manera más clara y precisa, ayudándonos de libros, investigaciones destacadas, revistas, de nuestros profesores etc. Para tener un desarrollo más específico sobre esta materia y sus deferentes áreas que abarca.

FUENTE BIBLIOGRÁFICA

UDS.2022.Antologia de Química I.PDF